

# Polymerizable chiral compounds and their application

**Patent number:** EP0747382

**Publication date:** 1996-12-11

**Inventor:** MEYER FRANK DR (DE); SIEMENSMEYER KARL DR (DE); ETZBACH KARL-HEINZ DR (DE); SCHUHMACHER PETER DR (DE)

**Applicant:** BASF AG (DE)

**Classification:**

- **international:** C07D493/04; C09K19/34; C09K19/20; C09K19/30; C09K19/32

- **european:** C07D493/04; C09K19/32D; C09K19/34A2

**Application number:** EP19960108872 19960603

**Priority number(s):** DE19951020660 19950609

**Also published as:**

 JP9031077 (A)

 DE19520660 (A1)

**Cited documents:**

 WO9516007

 EP0564932

 EP0630892

 EP0409066

 EP0399279

[more >>](#)

[Report a data error here](#)

## Abstract of EP0747382

Polymerisable chiral cpds. of formula (I) are new: (Z-Y<1>-A-Y<2>-M-Y<3>)nX (I) in which A = a spacer; M = mesogenic gp.; Y<1>-Y<3> = direct bond, O, S, COO, OCO, OCOC, CONR or NRCO; R = H or 1-4C alkyl; X = n-valent chiral gp.; n = 2-6; at least one Z is a residue with a NCO, NCS, CNO, thiirane, aziridine, COOH, OH or amino gp., and the other(s) is/are H or unreactive gps..

Data supplied from the [esp@cenet](mailto:esp@cenet) database - Worldwide

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 747 382 A1

(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:  
11.12.1996 Patentblatt 1996/50

(51) Int. Cl.<sup>6</sup>: C07D 493/04, C09K 19/34,  
C09K 19/20, C09K 19/30,  
C09K 19/32

(21) Anmeldenummer: 96108872.1

(22) Anmeldetag: 03.06.1996

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
BE CH DE FR GB IT LI NL

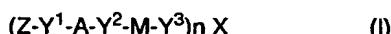
(72) Erfinder:  
• Meyer, Frank, Dr.  
67063 Ludwigshafen (DE)  
• Siemensmeyer, Karl, Dr.  
67227 Frankenthal (DE)  
• Etzbach, Karl-Heinz, Dr.  
67227 Frankenthal (DE)  
• Schuhmacher, Peter, Dr.  
68163 Mannheim (DE)

(30) Priorität: 09.06.1995 DE 19520660

(71) Anmelder: BASF Aktiengesellschaft  
67063 Ludwigshafen (DE)

### (54) Polymerisierbare chirale Verbindungen und deren Verwendung

(57) Polymerisierbare chirale Verbindungen der allgemeinen Formel I



in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

A	Spacer,
M	mesogene Gruppen
Y <sup>1</sup> , Y <sup>2</sup> , Y <sup>3</sup>	chemische Bindungen oder die Gruppierungen -O-; -S-; -CO-O-; -O-CO-; -O-CO-O-; -CO-N(R)- oder -N(R)-CO-
R	Wasserstoff oder C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylgruppen
X	ein n-wertiger chiraler Rest
n	2 bis 6
Z	

- a) mindestens einer dieser Reste ein Rest mit einer Isocyanat-, Isothiocyanat-, Cyanat-, Thiiran-, Aziridin-, Carboxyl-, Hydroxy- oder Aminogruppe
- b) die übrigen Reste Wasserstoff oder nicht-reaktive Reste,

wobei die Reste Z, Y<sup>1</sup>, Y<sup>2</sup>, Y<sup>3</sup>, A und M, da sie n-mal in I enthalten sind, gleich oder verschieden sein können.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich zur Verwendung in elektro-optischen Anzeigen oder als chirale Dotierstoffe für nematische oder cholesterische Flüssigkristalle zur Erzeugung farbig reflektierender Schichten.

EP 0 747 382 A1

## Beschreibung

Gegenstand der Erfindung sind polymerisierbare chirale Verbindungen der allgemeinen Formel I



in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

A	Spacer,
M	mesogene Gruppen
$\gamma^1, \gamma^2, \gamma^3$	chemische Bindungen oder die Gruppierungen -O-; -S-; -CO-O-; -O-CO-; -O-CO-O-; -CO-N(R)- oder -N(R)-CO-
R	Wasserstoff oder C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylgruppen
X	ein n-wertiger chiraler Rest
15 n	2 bis 6
Z	

- a) mindestens einer dieser Reste ein Rest mit einer Isocyanat-, Isothiocyanat-, Cyanat-, Thiiran-, Azi-ridin-, Carboxyl-, Hydroxy- oder Aminogruppe
  - b) die übrigen Reste Wasserstoff oder nicht-reaktive Reste,

wobei die Reste Z, Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sup>3</sup>, A und M, da sie n-mal in I enthalten sind, gleich oder verschieden sein können.

Außerdem ist Gegenstand der Erfindung die Verwendung dieser Verbindungen in elektrooptischen Anzeigen oder als chirale Dotierstoffe für nematische oder cholesterische Flüssigkristalle, besonders zur Erzeugung farbig reflektierender Schichten.

Wie für formanisotrope Moleküle bekannt, können beim Erwärmen flüssigkristalline Phasen, sogenannte Mesophasen, auftreten. Die einzelnen Phasen unterscheiden sich durch die räumliche Anordnung der Molekülschwerpunkte einerseits sowie durch die Molekülanordnung hinsichtlich der Längsachsen andererseits (G. W. Gray, P. A. Winsor, Liquid Crystals and Plastic Crystals, Ellis Horwood Limited, Chichester 1974). Die nematisch-flüssigkristalline Phase zeichnet sich dadurch aus, daß lediglich eine Orientierungsferrordnung durch Parallelalagerung der Molekülängachsen existiert. Unter der Voraussetzung, daß die die nematische Phase aufbauenden Moleküle chiral sind, entsteht eine sogenannte cholesterische Phase, bei der die Längsachsen der Moleküle eine zu ihnen senkrechte, helikartige Überstruktur ausbilden (H. Baessler, Festkörperprobleme XI, 1971). Der chirale Molekülteil kann im flüssigkristallinen Molekül selbst enthalten sein oder aber als Dotierstoff zur nematischen Phase gegeben werden. Durch Dotierung erzeugte Phasen werden als induziert cholesterische Phasen bezeichnet. Dieses Phänomen wurde zuerst an Cholesterinderivaten untersucht (s. z.B. H. Baessler, M. M. Labes, J. Chem. Phys. 52 (1970) 631). Später wurde die Induzierung cholesterischer Phasen auch durch Zusatz anderer chiraler Substanzen möglich, die selbst nicht flüssigkristallin sind (H. Stegemeyer, K. J. Mainusch, Naturwiss. 58 (1971) 599; H. Finkelmann, H. Stegemeyer, Ber. Bunsenges. Phys. Chem. 78 (1974) 869).

40 Die cholesterische Phase hat bemerkenswerte optische Eigenschaften: eine hohe optische Rotation sowie einen ausgeprägten Circulardichroismus, der durch Selektivreflexion von circularpolarisiertem Licht innerhalb der cholesterischen Schicht entsteht. Die je nach Blickwinkel zu beobachtenden unterschiedlichen Farben sind abhängig von der Ganghöhe der helicalen Überstruktur, die ihrerseits vom Verdrillungsvermögen der chiralen Komponente abhängt. Dabei kann insbesondere durch Änderung der Konzentration eines chiralen Dotierstoffs die Ganghöhe und damit der Wellenlängenbereich des selektiv-reflektierten Lichts einer cholesterischen Schicht variiert werden (J.E. Adams, W.E.L. Haas, Mol. Cryst. Liq. Cryst. 16 (1972) 33). Solche cholesterischen Systeme bieten für eine praktische Anwendung interessante Möglichkeiten. So kann durch Einbau chiraler Molekülteile in mesogene Acrylsäureester nach Orientierung in der cholesterischen Phase und Photovernetzung ein stabiles, farbiges Netzwerk hergestellt werden, dessen Konzentration an chiraler Komponente aber nicht verändert werden kann (G. Galli, M. Laus, A. Angeloni, Makromol. Chem. 187 (1986) 289). Ferner kann durch Zumischen von nichtvernetzbaren chiralen Verbindungen zu nematischen Acrylsäureestern nach Photovernetzung ein farbiges Polymer hergestellt werden (I. Heynderickx, D.J. Broer, Mol. Cryst. Liq. Cryst. 203 (1991) 113), das jedoch noch flüchtige Bestandteile enthält, die für eine technische Anwendung prohibitiv sind.

55 In der älteren deutschen Patentanmeldung P 43 42 280.2 werden ähnliche polymerisierbare chirale Verbindungen beschrieben, die sich zur Herstellung cholesterischer flüssigkristalliner Polymerivate eignen und die sich von den erfindungsgemäßen Verbindungen im wesentlichen dadurch unterscheiden, daß die polymerisierbaren Gruppen Z olefinisch ungesättigte Gruppen bedeuten.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war die Synthese neuer chiraler Verbindungen, die zum einen ein hohes Verdrillungsvermögen aufweisen und zum anderen in einem weiten Konzentrationsbereich stabil in die cholesterische

EP 0 747 382 A1

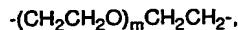
Phase eingebaut werden können, ohne daß sie aus der Phase herausdiffundieren oder kristallisieren können.

Demgemäß wurden die eingangs definierten polymerisierbaren chiralen Verbindungen gefunden.

Die in den erfundungsgemäßen Verbindungen enthaltenen Molekülteile Z, A, M und X sind über Brückenglieder Y<sup>1</sup>, Y<sup>2</sup> bzw. Y<sup>3</sup> wie -O-, -S-, -CO-O-, -O-CO-, -O-CO-O-, -CO-N(R)- oder -N(R)-CO- oder auch über eine direkte Bindung miteinander verknüpft.

Als Spacer A kommen alle für diesen Zweck bekannten Gruppen in Betracht. Die Spacer enthalten in der Regel 2 bis 30, vorzugsweise 2 bis 12 C-Atome und bestehen aus linearen aliphatischen Gruppen. Sie können in der Kette z.B. durch O, S, NH oder NCH<sub>3</sub> unterbrochen sein, wobei diese Gruppen nicht benachbart sein dürfen. Als Substituenten für die Spacerkette kommen dabei noch Fluor, Chlor, Brom, Cyan, Methyl oder Ethyl in Betracht.

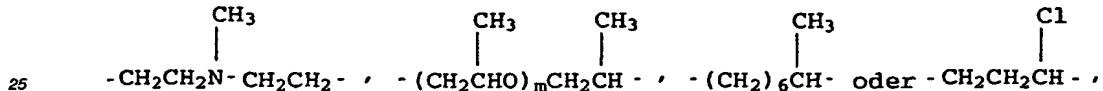
Repräsentative Spacer sind beispielsweise:



15 - CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>SCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub> -



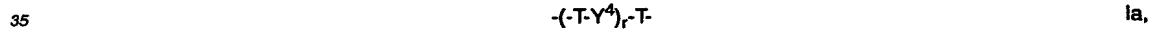
20



wobei

30 m 1 bis 3 und  
p 1 bis 12 sind.

Als Reste M können alle bekannten mesogenen Gruppen dienen. Insbesondere kommen Gruppen der Formel Ia



in Betracht, in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

40 T zweiwertige isocycloaliphatische, heterocycloaliphatische, isoaromatische oder heteroaromatische Reste,

Y<sup>4</sup> Brückenglieder gemäß der Definition für Y<sup>1</sup>; -CH<sub>2</sub>-O-; -O-CH<sub>2</sub>-; -CH=N- oder -N=CH-

r 0 bis 3

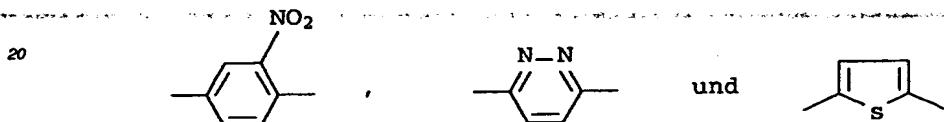
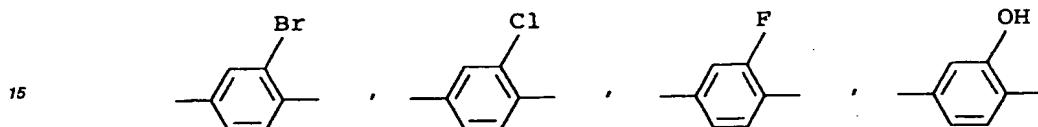
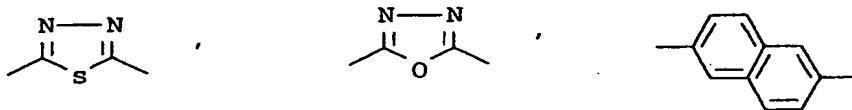
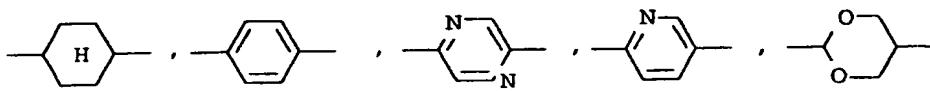
45 wobei die Reste T und Y<sup>4</sup> im Falle r > 0 bzw. r > 1 gleich oder verschieden sein können.

Vorzugsweise ist r 0 oder 1.

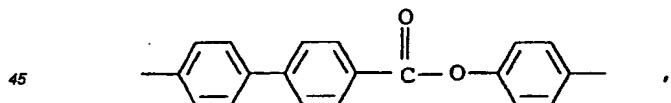
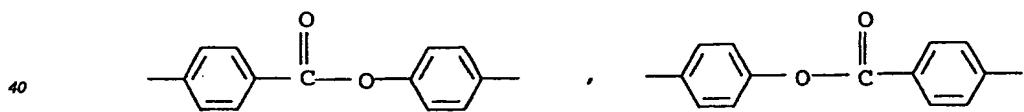
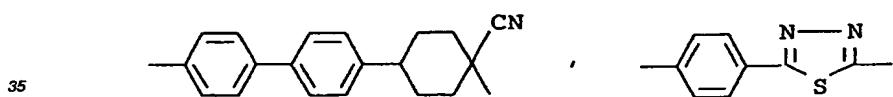
Die Reste T können auch durch Fluor, Chlor, Brom, Cyan, Hydroxy oder Nitro substituierte Ringsysteme sein.  
Bevorzugte Reste T sind:

50

55

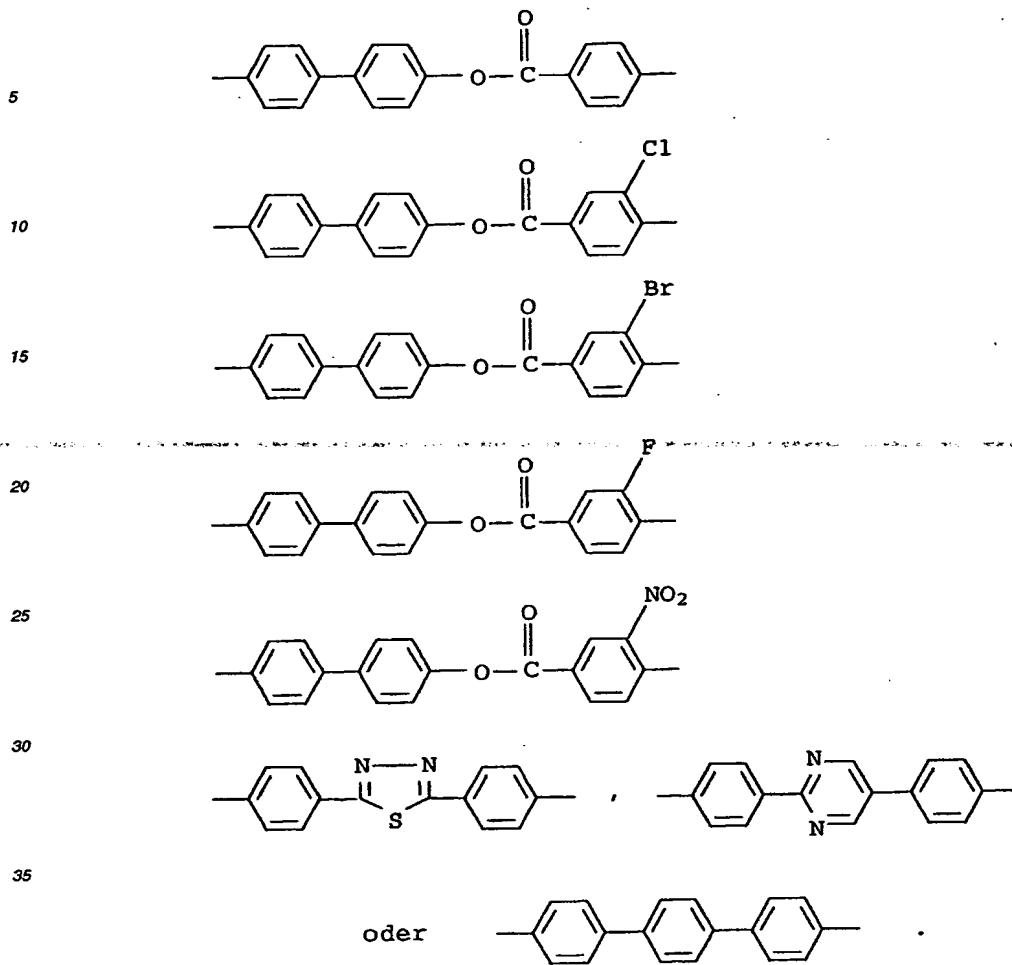


25  
Besonders bevorzugt als mesogene Gruppen M sind z.B.:



50

55



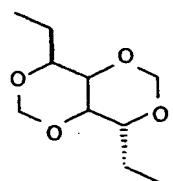
n in Formel I ist vorzugsweise 2 oder 3 und insbesondere 2.

Von den chiralen Resten X sind aufgrund der Verfügbarkeit insbesondere solche bevorzugt, die sich von Zuckern, Binaphthyl- oder Biphenylderivaten sowie optisch aktiven Glykolen, Dialkoholen oder Aminosäuren ableiten. Bei den 45 Zuckern sind insbesondere Pentosen und Hexosen und davon abgeleitete Derivate zu nennen.

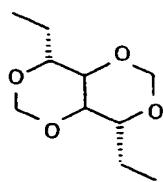
Einzelne Reste X sind z.B.:



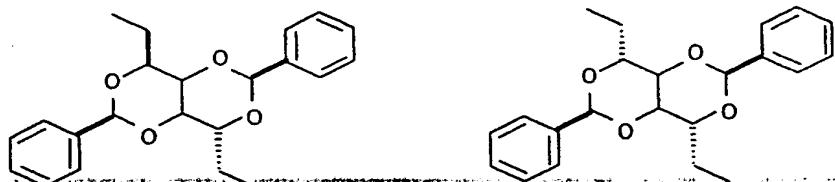
5



10



15



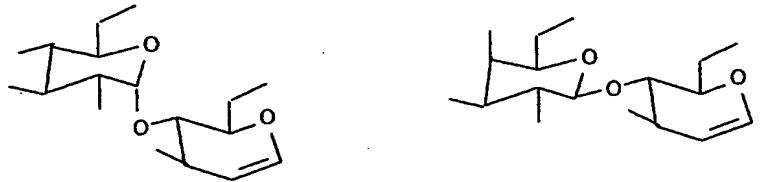
20



25



30



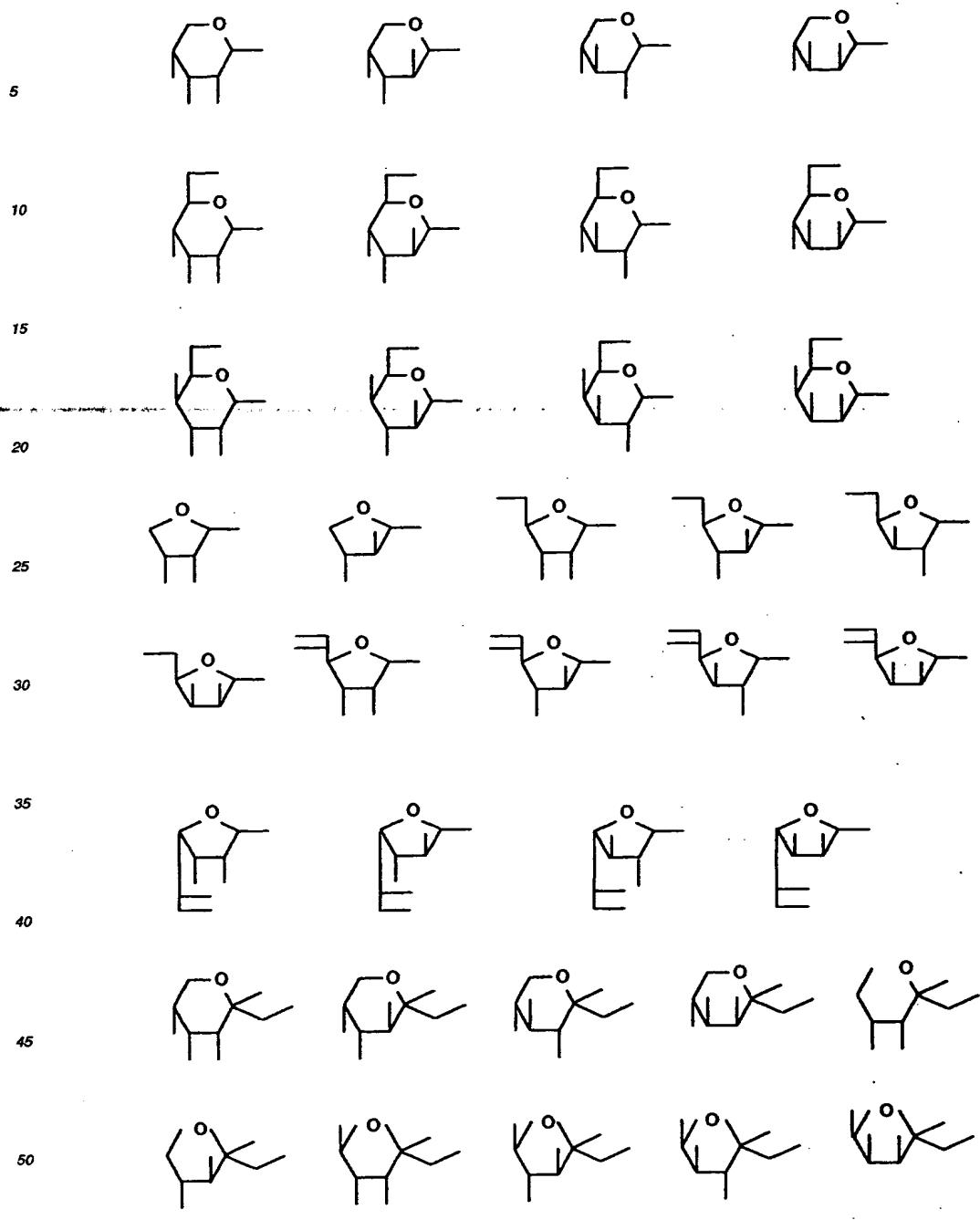
35

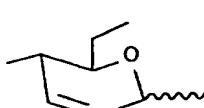
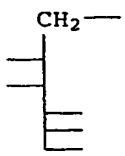
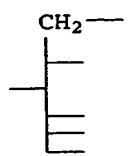
40

45

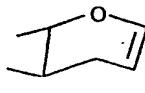
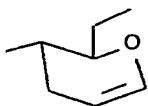
50

55

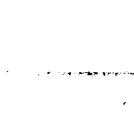
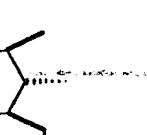
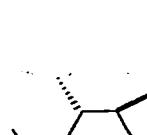
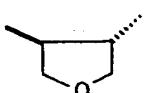




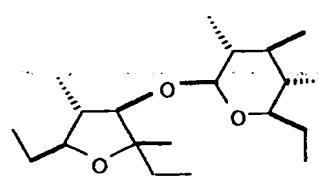
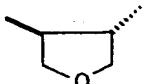
10



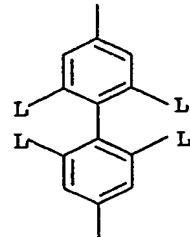
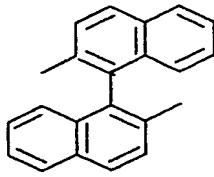
15



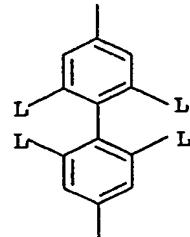
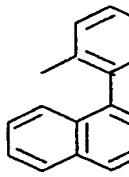
20



25



30



35

wobei

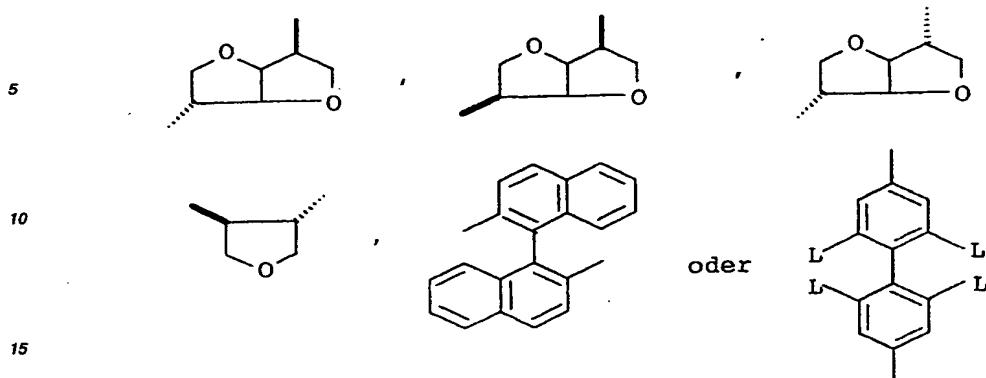
- 40 L C<sub>1</sub>- bis C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen, COOR, OCOR, CONHR oder NHCOR ist und R die angegebene Bedeutung hat.  
(Die endständigen Striche in den aufgeführten Formeln geben die freien Valenzen an).

Besonders bevorzugt sind z.B.

45

50

55



20 Optisch aktive Glykole oder Derivate davon entsprechen z.B. der Formel

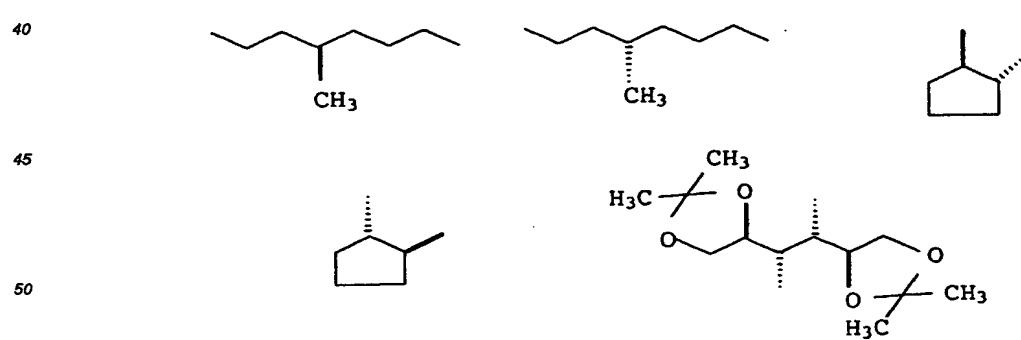


30 in der die Reste

B<sup>1</sup> und B<sup>2</sup> unabhängig voneinander C<sub>1</sub>- bis C<sub>4</sub>-Alkyl, das noch durch Hydroxy substituiert und durch -O- unterbrochen sein kann, Phenyl oder gegebenenfalls substituiertes Carboxyl und einer der Reste auch Wasserstoff sind, wobei bei gleichen Resten B<sup>1</sup> und B<sup>2</sup> die Konfiguration R,S ausgeschlossen ist.

35 Einzelne derartige Reste B<sup>1</sup> und B<sup>2</sup> sind z.B.

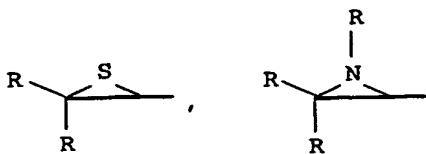
-CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, -CO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, -CO<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, -CO<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>CH<sub>3</sub>, -CO<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, -CO<sub>2</sub>C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> oder -CH(OH)CH<sub>2</sub>(OH).  
Weiterhin sind auch zweiwertige chirale Gruppen als Reste X geeignet, die folgende Strukturen aufweisen:



55

Bevorzugte Reste Z sind:  
—N=C=O, —N=C=S, —O—C=N,

5



10 —COOH, —OH oder —NH<sub>2</sub>, wobei die Reste R gleich oder verschieden sein können. Von den reaktiven polymerisierbaren Gruppen können die Cyanate spontan zu Cyanuraten trimerisieren und sind daher bevorzugt zu nennen. Die anderen genannten Gruppen benötigen zur Polymerisation weitere Verbindungen mit komplementären reaktiven Gruppen. So können beispielsweise Isocyanate mit Alkoholen zu Urethanen und mit Aminen zu Harnstoffderivaten polymerisieren. Analoges gilt für  
 15 Thiirane und Aziridine. Carboxylgruppen können zu Polyester und Polyamiden kondensiert werden. Die komplementären reaktiven Gruppen können dabei entweder in einer zweiten erfindungsgemäßen Verbindung vorhanden sein, die mit der ersten gemischt wird, oder sie können durch Hilfsverbindungen, die 2 oder mehr dieser komplementären Gruppen enthalten, in das Polymerisationsgemisch eingebracht werden.

Da erfindungsgemäße Verbindungen I, in denen mindestens zwei Reste Z reaktive Gruppen bedeuten, die eine  
 20 Polykondensation oder Polyaddition eingehen können, besonders stabile Polymerfilme ergeben, sind diese besonders bevorzugt.

Als nichtreaktive Reste Z, welche Bestandteile der erfindungsgemäßen Verbindungen I sein können, soweit mindestens ein Rest Z einen reaktiven Rest bedeutet, eignen sich neben Wasserstoff C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkylreste, besonders lineare C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkylreste.

25 Die chiralen Ausgangsverbindungen für den Molekülteil X, in der Regel Hydroxyverbindungen X(OH)<sub>n</sub>, sind größtenteils handelsüblich.

Die erfindungsgemäßen Einheiten Z-Y<sup>1</sup>-A-Y<sup>2</sup>-M-Y<sup>3</sup>, sind durch allgemein bekannte Synthesen, wie sie beispielsweise in der DE-A 39 17 196 beschrieben sind, zugänglich.

30 Die Gruppen Z, A, M und X werden vorzugsweise durch Kondensationsreaktionen aneinander gekoppelt, wobei die gewünschten Brückenglieder Y<sup>1</sup>, Y<sup>2</sup> bzw. Y<sup>3</sup> ausgebildet werden, also beispielsweise durch Reaktion eines Mesogen-Carboxylates mit einer chiralen Hydroxyverbindung X eine Esterbindung oder durch Kondensation zweier Hydroxygruppen, nach entsprechender Aktivierung, eine Etherbindung u.s.w. Die Carbonatgruppe wird vorzugsweise durch sukzessive Reaktion von Phosgen mit einer hydroxysubstituierten Verbindung Z-Y<sup>1</sup>-A-OH und einer Verbindung HO-M oder (HO-M-Y<sup>2</sup>)<sub>n</sub>X ausgebildet oder durch analoge Reaktionen, an denen hydroxysubstituierte Gruppen Z-OH, -A-OH oder X(OH)<sub>n</sub> beteiligt sind.

35 Die erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich insbesondere zur Verwendung in elektro-optischen Anzeigenlementen oder als chiraler Dotierstoff für nematische oder cholesterische Flüssigkristalle, insbesondere zur Erzeugung farbig reflektierender Schichten.

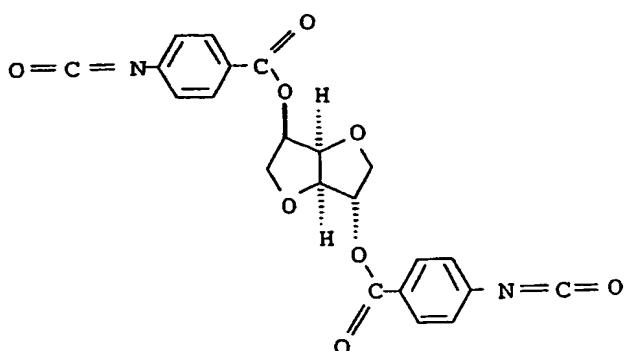
#### 40 Beispiel 1

##### 2,5-Bis-[4'-isocyanatobenzoyl]-1,4;3,6-dianhydrosorbit

45

50

55



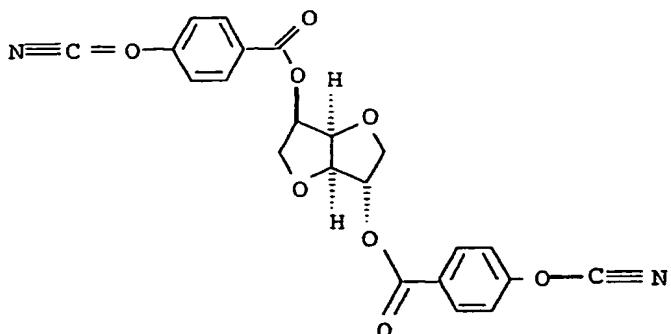
EP 0 747 382 A1

4,5 g (25 mmol) 4-Isocyanatobenzoylchlorid und 3,5 g (12 mmol) 2,5-Trimethylsilyloxy-1,4,3,6-dianhydrosorbit wurden mit 20 mg 4-Dimethylaminopyridin in 10 ml 1,2-Dichlorbenzol auf 165°C erhitzt, wobei das freigesetzte Trimethylsilylchlorid bei 500 mbar entfernt wird. Nach 11 Stunden wurde das Gemisch abgekühlt und der ausgefallene Feststoff abfiltriert. Die Reinigung erfolgte durch Umkristallisation.

5 Ausbeute: 83 %.

Beispiel 2

10



15

20

25

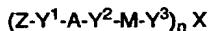
5,73 g (15 mmol) Bis-(4'-Hydroxybenzoyl)-dianhydrosorbit wurden in 100 ml DMF gelöst und bei 0-5°C wurde eine Lösung aus 4,21 g Bromcyan und 3,04 g Triethylamin in 10 ml DMF zugetopft. Es wurde 1 h bei Raumtemperatur gerührt, dann auf 800 ml Wasser/Eis gegeben, der ausgefallene Feststoff abgesaugt und gründlich mit Wasser gewaschen. Der Rückstand wurde im Vakuum bei Raumtemperatur getrocknet.

30 Ausbeute: 83 %

**Patentansprüche**

1. Polymerisierbare chirale Verbindungen der allgemeinen Formel

35



I

in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

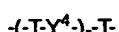
- |    |  |  |
|----|--|--|
| 40 | A  | Spacer,  |
|    | M  | mesogene Gruppen   |
|    | Y <sup>1</sup> , Y <sup>2</sup> , Y <sup>3</sup> | chemische Bindungen oder die Gruppierungen -O-; -S-; -CO-O-; -O-CO-; -O-CO-O-; -CO-N(R)- oder<br>-N(R)-CO- |
| 45 | R  | Wasserstoff oder C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylgruppen  |
|    | X  | ein n-wertiger chiraler Rest   |
|    | n  | 2 bis 6  |
|    | Z  |  |

- 50 a) mindestens einer dieser Reste ein Rest mit einer Isocyanat-, Isothiocyanat-, Cyanat-, Thiiran-,  
Aziridin-, Carboxyl-, Hydroxy- oder Aminogruppe  
b) die übrigen Reste Wasserstoff oder nicht-reaktive Reste,

wobei die Reste Z, Y<sup>1</sup>, Y<sup>2</sup>, Y<sup>3</sup>, A und M, da sie n-mal in I enthalten sind, gleich oder verschieden sein können.

55 2. Verbindungen I nach Anspruch 1, in denen n den Wert 2 hat.

3. Verbindungen I nach Anspruch 1 oder 2, in denen die mesogene Gruppe M für eine Gruppe der Formel Ia



Ia

EP 0 747 382 A1

steht, in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

T zweiwertige isocycloaliphatische, heterocycloaliphatische, isoaromatische oder heteroaromatische Reste

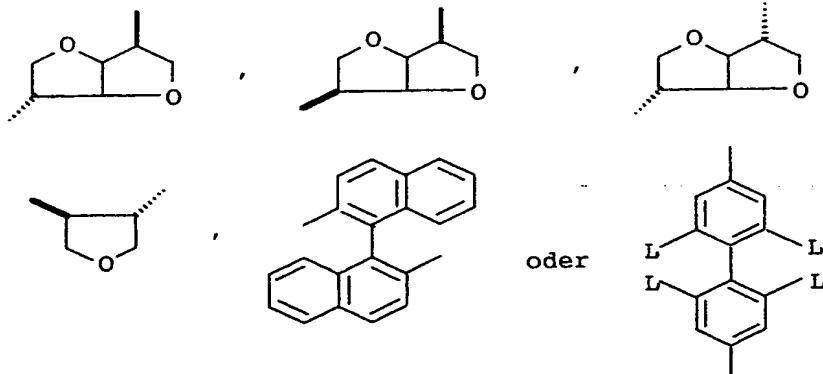
Y<sup>4</sup> Brückenglieder gemäß der Definition für Y<sup>1</sup>; -CH<sub>2</sub>-O-; -O-CH<sub>2</sub>-; -CH=N- oder -N=CH-

r 0 bis 3,

wobei die Reste T und Y<sup>4</sup> im Falle r > 0 bzw. r > 1 gleich oder verschieden sein können.

4. Verbindungen I nach Anspruch 3, in denen r den Wert 0 oder 1 hat.

5. Verbindungen I nach den Ansprüchen 2 bis 4, in denen X eine der folgenden Gruppen bedeutet:



wobei

L für gleiche oder verschiedene der folgenden Substituenten steht: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder -Alkoxy, Halogen, -CO-OR; -O-CO-R; -CO-NH-R oder -NH-CO-R.

6. Verbindungen I nach den Ansprüchen 1 bis 5, in denen mindestens eine der Gruppierungen Z-Y<sup>1</sup>- für die Cyanat- oder Isocyanatgruppe stehen, wobei Y<sup>1</sup> in diesen Fällen eine chemische Bindung bedeutet.

7. Verbindungen I nach den Ansprüchen 1 bis 6, in denen die Reste Z, Y<sup>1</sup>, Y<sup>2</sup>, Y<sup>3</sup>, A, M, R und L jeweils gleich sind.

8. Verwendung der Verbindungen I gemäß den Ansprüchen 1 bis 7 in elektrooptischen Flüssigkristall-Anzeigevorrichtungen.

9. Verwendung der Verbindungen I gemäß den Ansprüchen 1 bis 7 als chirale Dotierstoffe für nematische oder cholesterische Flüssigkristalle.

10. Verwendung der Verbindungen I gemäß den Ansprüchen 1 bis 7 als chirale Dotierstoffe zur Erzeugung farbig reflektierender cholesterisch flüssigkristalliner Schichten.



Europäisches  
Patentamt

## EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nr. der Anmeldung  
EP 96 10 8872

## EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE

Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der möglichen Teile	Betrieb Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
P,D, Y	WO-A-95 16007 (BASF AG ; ETZBACH KARL HEINZ (DE); DELAVIER PAUL (DE); SIEMENSMEYER) 15.Juni 1995 * das ganze Dokument * ---	1-10	C07D493/04 C09K19/34 C09K19/20 C09K19/30 C09K19/32
Y	EP-A-0 564 932 (BASF AG) 13.Oktober 1993 siehe die Ansprüche ---	1-10	
Y	EP-A-0 630 892 (BASF AG) 28.Dezember 1994 siehe die Ansprüche ---	1-10	
Y	EP-A-0 409 066 (MITSUBISHI RAYON CO) 23.Januar 1991 * das ganze Dokument * ---	1-10	
A	EP-A-0 399 279 (BASF AG) 28.November 1990 siehe die Ansprüche ---	1-10	
A	US-A-4 631 328 (RINGSDORF HELMUT ET AL) 23.Dezember 1986 siehe die Ansprüche -----	1-10	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.6)
			C07D
Der vorliegende Recherchebericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Rechercheort	Abschlußdatum der Recherche	Prüfer	
MÜNCHEN	28.August 1996	Steendijk, M	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtchriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur	T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument		

EPO FORM 1503 (P-92)